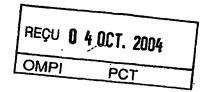
PCT/FR 2004/001613





BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION

COPIE OFFICIELLE

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le <u>0 2 JUIL 2004</u>

Pour le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle Le Chef du Département des brévets

DOCUMENT DE PRIORITÉ

PRÉSENTÉ OU TRANSMIS CONFORMÉMENT À LA RÈGLE 17.1.a) OU b) Martine PLANCHE

INSTITUT National de La propriete Industrielle SIEGE 26 bis, rue de Saint-Petersbourg 75800 PARIS cedex 08 Téléphone : 33 (0)1 53 04 53 04 Télécopie : 33 (0)1 53 04 45 23 www.lnpl.fr

T6086- 46 L



26 bis. rue de Saint Pétersbourg 75800 Paris Cedex 08 Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 94 86 54 BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ



Code de la propriété intellectuelle - Livre VI

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 1/2

27 11111	2000 à l'INPI	Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire 08 540 W /2608
REMISE BESTRIFF LY	ON	NOM ET ADRESSE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE
TIEN	0307816	À QUI LA CORRESPONDANCE DOIT ÊTRE ADRESSÉE
	0301010	RHODIA SERVICES
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'	*IAIDI	ESSON Jean-Pierre
DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉ	a 7 IIIIAI agas	Direction de Propriété Industrielle Centre de la Recherches de Lyon BP 62
PAR L'INPI	£ 1 200	69192 SAINT FONS CEDEX
Vos références po	our ce dossier	
(facultatif) R 03080	6	
Confirmation d'ui	n dépôt par télécopie [N° attribué par l'INPI à la télécopie
2 NATURE DE L	À DEMANDE	Cochez l'une des 4 cases suivantes
Demande de b	prevet	X
Demande de c	ertificat d'utilité	
Demande divis	ionnaire	
	Demande de brevet initiale	N° · Date / / I
ou demai	nde de certificat d'utilité initiale	N° Date / /
	d'une demande de	
brevet europée	n Demande de brevet initiale	N° Date/_ /
TITRE DE L'II	NVENTION (200 caractères ou	u espaces maximum)
Procédé de pu	rification de diamines	
		•
·		
4 DÉCLARATIO	N DE PRIORITÉ	Pays ou organisation
OU REQUÊTE DU BÉNÉFICE DE		Date N°
LA DATE DÉ DÉPÔT D'UNE		Pays ou organisation Date/
DEMANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE		Pays ou organisation
DEMANDE ANTENIEURE FRANÇAISE		Date/ N°
		S'il y a d'autres priorités, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»
5 DEMANDEUR		S'il y a d'autres demandeurs, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»
Nom ou dénomination sociale		
		RHODIA POLYAMIDE INTERMEDIATES
Prénoms		
Forme juridique		SAS
N° SIREN		
Code APE-NAF		
Adresse	Rue	Avenue Ramboz
	Code postal et ville	69190 SAINT FONS
Pays		FRANCE
Nationalité		Française
N° de téléphone (facultatif)		04 72 89 69 52
N° de télécopie (facultatif) Adresse électronique (facultatif)		04 72 89 69 68
 Auresse electr 	ronique <i>(tamitalif</i>)	



BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 2/2

REMISE DES PIÈCES DATE DS INPI LIEU N° D'ENREGISTREMEI NATIONAL ATTRIBUE I	0307816	5
Vos références pour ce dossier :		R 03086
MANDATA	IRE	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Nom		
Prénom		ESSON
Cabinet ou Société		R 03086 RHODIA SERVICES
N °de pouvoir permanent et/ou de lien contractuel		Direction de la Propriété Industrielle 07046
Adresse	Rue	Centre de Recherches de Lyon BP 62
No do tálánh	Code postal et ville one (facultatif)	69192 Saint Fons cedex
Nº de téléco	pie (facultatif)	04 72 89 69 52
Adresse élec	tronique (facultatif)	04 72 89 69 68
INVENTEUR		
2	(5)	
Les inventeurs sont les demandeurs		Oui Non Dans ce cas fournir une désignation d'inventeur(s) séparée
RAPPORT DE RECHERCHE		Uniquement pour une demande de la la inventeur(s) séparée
Établissement immédiat ou établissement différé		Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation
Paiement échelonné de la redevance		Paiement en trois versements, uniquement pour les personnes physiques Oui Non
RÉDUCTION DU TAUX DES REDEVANCES		Uniquement pour les personnes physiques Requise pour la première fois pour cette invention (joindre un avis de non-imposition) Requise antérieurement à ce dépôt (joindre une copie de la décision d'admission pour cette invention ou indiquer sa référence):
Si vous avez u indiquez le no	utilisé l'imprimé «Suite», embre de pages jointes	
SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE (Nom et qualité du signataire) ESSON JEAN PIERRE		VISA DE LA PRÉFECTURE OU DE L'INPI

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.

Procédé de purification de diamines

5

La présente invention concerne un procédé de purification de diamines obtenues par hydrogénation de dinitriles.

10

Elle se rapporte plus particulièrement à la purification d'hexaméthylène diamine obtenue à partir de l'hydrogénation de l'adiponitrile.

Les diamines sont des intermédiaires chimiques importants notamment dans la fabrication de polymères. Ainsi, l'hexaméthylène diamine est un monomère important dans la fabrication des polyamides, notamment pour la production du polyhexaméthylène adipamide.

15

20

Pour la fabrication de tels polyamides, il est important et nécessaire que l'hexaméthylène diamine présente des caractéristiques de pureté très élevées. En effet, la présence d'impuretés conduit à des difficultés pour obtenir un degré de polymérisation élevé et surtout à des polymères de couleur jaunâtre. De plus, des difficultés importantes sont rencontrées dans l'utilisation de ces polymères notamment dans la réalisation de fils ou fibres, comme par exemple, un taux de casse au filage et étirage élevé. En outre, ces impuretés peuvent entraîner des irrégularités dans la structure du polymère et la section des fils générant des irrégularités de teinture très préjudiciable pour la qualité des surfaces textiles.

25 (

Ces caractéristiques de régularité tinctoriale sont primordiales dans la production de surface textile pour l'habillement ou pour le revêtement de surface.

30

En conséquence, de nombreux travaux ont été effectués depuis très longtemps pour obtenir de l'hexaméthylène diamine de pureté la plus élevée possible, ou au moins contenant le minimum de composés induisant des pertes de caractéristiques indiquées précédemment, quand celles-ci ont pu être identifiées.

35

Ainsi, un premier procédé proposé permettant de purifier l'hexaméthylène diamine consiste à distiller cette diamine en présence d'une base. Un tel procédé est par exemple décrit dans les brevets

US 2 987 452, Ep 497 333 et GB 1 238 351. Toutefois, ce procédé présente des inconvénients comme par exemple:

- la maîtrise de la solubilité des bases
- l'incinération des composés lourds formés lors de la distillation
- la nécessité d'utiliser des matériaux spéciaux résistants aux milieux corrosifs pour la réalisation des équipements

D'autres procédés ont été proposés, comme par exemple la distillation de l'hexaméthylène diamine en présence d'eau ou d'un composé inerte (WO 9834900, WO9834901, WO 9834902).

Un des buts de la présente invention est de proposer un nouveau procédé de purification de 10 diamines et plus particulièrement d'hexaméthylène diamine permettant d'obtenir une élimination importante des composés gênants et donc une diamine pouvant être utilisée notamment dans les procédés de fabrication de polyamides plus particulièrement les polyamides pour la fabrication de 15

5

A cet effet, l'invention propose un procédé de purification de diamines aliphatiques consistant à traiter la diamine ou le milieu réactionnel résultant de la synthèse de la diamine par l'hydrogène ou un gaz contenant de l'hydrogène en présence d'un catalyseur comprenant un élément choisi dans le groupe comprenant le platine, le palladium, le ruthénium, le rhodium, l'iridium, le nickel, le

20

25

30

Dans un mode de réalisation préféré de l'invention, la diamine à purifier est contenue dans le milieu réactionnel résultant de sa synthèse. Les procédés de synthèse les plus généralement utilisés mettent en œuvre une hydrogénation de composés dinitriles, comme l'hydrogénation de l'adiponitrile en hexaméthylène diamine en présence d'un catalyseur d'hydrogénation tel que les métaux de Raney comme le nickel de Raney.

Dans ce mode de réalisation, le traitement d'hydrogénation de l'invention est directement réalisé sur le milieu réactionnel résultant de l'étape de synthèse, après éventuellement séparation du dinitrile qui n'a pas été transformé.

Dans un autre mode de réalisation, le traitement d'hydrogénation de l'invention peut être réalisé avec une diamine extraite du milieu réactionnel, par exemple par distillation.

Quel que soit le mode de réalisation du traitement, le système catalytique utilisé est 35 avantageusement du type catalyseur supporté. L'élément ou les éléments catalytiques cités précédemment sont déposés précipités ou adsorbés sur un support généralement inerte, selon

des techniques connues de l'homme du métier. Tout support utilisé de manière usuelle dans le domaine de la catalyse supportée peut être utilisé dans la présente invention.

A titre indicatif, on peut citer, comme exemple, de support convenable pour l'invention, les charbons, les oxydes de titane, de zirconium, de magnésium, d'alumine ou analogue.

5

20

30

35

La concentration pondérale en élément catalytique est généralement comprise entre 0.1 % et 16 % par rapport au système catalytique élément/support.

De même, l'étape d'hydrogénation de l'invention peut être mise en œuvre selon les techniques habituelles. De manière préférentielle, les techniques utilisées sont soit l'utilisation d'un système catalytique en lit fixe ou fluidisé soit une mise en suspension du catalyseur dans le milieu réactionnel et récupération du catalyseur par filtration ou décantation.

Les conditions de mise en œuvre de la réaction d'hydrogénation sont celles connues de l'homme du métier pour les réactions d'hydrogénation. A titre indicatif, la température de réaction est comprise entre 50 °C et 200 °C, la pression d'hydrogène étant comprise entre 0.1 MPa et 5 MPa. Par ailleurs, on peut utiliser un gaz contenant de l'hydrogène ou ajouter au milieu réactionnel un composé générateur d'hydrogène.

Après hydrogénation, la diamine est avantageusement extraite du milieu par distillation, selon les techniques habituelles ou le traitement d'hydrogénation de l'invention peut être réalisé directement sur le milieu réactionnel.

Dans un autre mode de réalisation préféré de l'invention, le procédé de purification des diamines est mis en œuvre de manière concomitante avec l'étape de distillation des diamines.

Dans ce mode de réalisation, le milieu réactionnel résultant de l'hydrogénation des dinitriles en diamines est alimenté, après extraction des dinitriles n'ayant pas réagi, dans une étape de distillation des diamines, généralement dans la partie inférieure d'une colonne de distillation. Dans un tel procédé, la diamine pure est récupérée en tête de colonne.

Selon l'invention, une partie du flux liquide circulant dans la colonne de distillation est soutirée et alimentée dans un réacteur d'hydrogénation. Dans ce réacteur est mis en œuvre l'étape d'hydrogénation conforme à l'invention. Le flux résultant est alimenté dans la colonne de distillation, avantageusement dans une zone située en amont ou en aval de la zone de soutirage décrite ci-dessus.

Le procédé de l'invention s'applique plus particulièrement à la purification des diamines aliphatiques linéaires ou ramifiées qui comprennent de 2 à 10 atomes de carbone.

Parmi ces diamines, l'hexaméthylène diamine, la méthyl-pentane diamine qui sont obtenues par 5 hydrogénation de l'adipodinitrile ou du méthyl gultaronitrile sont les diamines préférées.

Le procédé de purification de l'invention permet d'éliminer des impuretés contenues dans ces composés comme notamment la tétrahydroazépine (THA).

D'autres impuretés peuvent être présentes dans la diamine comme l'hexaméthylène, l'iminocyano cyclopentane (ICCP), par exemple.

Pour apprécier la qualité des diamines et notamment de l'hexaméthylène diamine, notamment pour l'utilisation comme monomère pour l'obtention de polyamide, il est usuel de déterminer 15 l'indice polarographique de ce composé appelé IPOL.

Cet indice polarographique représente notamment la concentration en composés imines dans le milieu. Il est déterminé par polarographie et exprimé en moles de fonction imine par tonne

D'autres détails, avantages de l'invention apparaîtront plus clairement au vu des exemples donnés ci-dessous à titre d'illustration. Ces exemples ont un caractère purement indicatif.

Exemple 1

10

20

De l'hexaméthylène diamine obtenue par hydrogénation d'adiponitrile en présence de nickel de 25

La concentration pondérale des principales impuretés est la suivante :

➤ % poids de THA:

0,113 %

➤ IPOL mmol/t:

7900

L'hexaméthylène diamine est introduite dans un réacteur agité comprenant un catalyseur 30 palladium sur charbon contenant 0,5 % de palladium. Le catalyseur est commercialisé par la

La pression en hydrogène est de 18 bar.

Après 120 minutes de réaction à 120°C, l'hexaméthylène diamine récupérée contient 0,0043% de THA et présente un IPOL de 4000.

5 Exemple 2

Un essai similaire à l'exemple 1 a été réalisé pour traiter une hexaméthylène diamine contenant 0,1066 % de THA et un IPOL de 12 000.

Après 120 minutes de traitement à 120°C, la teneur en THA a chuté à 0,0072% et l'IPOL à 1900.

10 Exemple 3

15

20

Selon le mode opératoire de l'exemple1, une purification d'une hexaméthylène diamine contenant 0,0406 % de THA et un IPOL de 4671 a été traitée pendant 60 minutes à une température de 135°C.

L'hexaméthylène diamine obtenue présente une concentration en THA de 0,00036% et un IPOL de 244.

REVENDICATIONS

- 5 1. Procédé de purification de diamines aliphatiques, caractérisé en ce qu'il comprend une étape d'hydrogénation de la diamine en présence d'un catalyseur comprenant un élément choisi dans le groupe comprenant le platine, le palladium, le ruthénium, le rhodium, l'iridium, le nickel, le cobalt.
- 2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que le catalyseur de l'hydrogénation est un catalyseur supporté, le support de l'élément catalytique étant choisi dans le groupe comprenant les charbons, les oxydes de titane, de zirconium, de magnésium, l'alumine.
- Procédé selon la revendication 1 ou 2, caractérisé en ce que la diamine est extraite du milieu
 après hydrogénation par distillation.
 - 4. Procédé selon l'une des revendications précédentes en ce que le traitement d'hydrogénation est réalisé sur un milieu réactionnel issu de la synthèse de la diamine.
- Procédé selon la revendication 4, caractérisé en ce que la diamine est synthétisée par hydrogénation d'un composé dinitrile.
 - Procédé selon la revendication 5, caractérisé en ce que le dinitrile présent dans le milieu réactionnel résultant est séparé avant l'étape d'hydrogénation dudit milieu réactionnel résultant.

25

- 7. procédé selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce que l'hydrogénation de la diamine est mise en œuvre avec un catalyseur sous forme de lit fixe ou fluidisé.
- 30 8. procédé selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que l'hydrogénation de la diamine est mise en œuvre en présence d'une suspension de catalyseur.
- procédé selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce que la diamine ou le milieu réactionnel de synthèse est alimenté dans une étape de distillation, et en ce qu'une partie du flux liquide circulant dans la colonne de distillation est prélevée et soumis à une étape d'hydrogénation en présence d'un catalyseur tel que défini à la revendication 1, ledit flux

REVENDICATIONS

- Procédé de purification de diamines aliphatiques, caractérisé en ce qu'il comprend une étape d'hydrogénation de la diamine en présence d'un catalyseur comprenant un élément choisi dans le groupe comprenant le platine, le palladium, le ruthénium, le rhodium, l'iridium, le nickel, le cobalt.
- 2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que le catalyseur de l'hydrogénation est un catalyseur supporté, le support de l'élément catalytique étant choisi dans le groupe comprenant les charbons, les oxydes de titane, de zirconium, de magnésium, l'alumine.
 - 3. Procédé selon la revendication 1 ou 2, caractérisé en ce que la diamine est extraite du milieu après hydrogénation par distillation.
 - 4. Procédé selon l'une des revendications précédentes en ce que le traitement d'hydrogénation est réalisé sur un milieu réactionnel issu de la synthèse de la diamine.
- 5. Procédé selon la revendication 4, caractérisé en ce que la diamine est synthétisée par 20 hydrogénation d'un composé dinitrile.

15

25

35

- 6. Procédé selon la revendication 5, caractérisé en ce que le dinitrile présent dans le milieu réactionnel résultant est séparé avant l'étape d'hydrogénation dudit milieu réactionnel résultant.
- 7. procédé selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce que l'hydrogénation de la diamine est mise en œuvre avec un catalyseur sous forme de lit fixe ou fluidisé.
- 8. procédé selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que l'hydrogénation de la diamine est mise en œuvre en présence d'une suspension de catalyseur.
 - 9. procédé selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce que la diamine ou le milieu réactionnel de synthèse est alimenté dans une colonne de distillation, et en ce qu'une partie du flux liquide circulant dans la colonne de distillation est soutirée à partir d'un point de soutirage située le long de la colonne de distillation et soumis à une étape d'hydrogénation en présence d'un catalyseur comprenant un élément choisi dans le groupe comprenant le platine,

après hydrogénation étant réalimentée dans la colonne en amont ou en aval du point de soutirage.

10. Procédé selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce que la diamine est
 choisie dans le groupe comprenant l'hexaméthylène diamine, la méthyl-pentane diamine.

le palladium, le ruthénium, le rhodium, l'iridium, le nickel, le cobalt , ledit flux soutirée après hydrogénation étant réalimentée dans la colonne en amont ou en aval du point de soutirage.

10. Procédé selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce que la diamine est choisie dans le groupe comprenant l'hexaméthylène diamine, la méthyl-pentane diamine.

5





CERTIFICAT D'UTILITÉ



Code de la propriété intellectuelle - Livre VI

DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bls, rue de Saint Pétersbourg 75800 Paris Cedex 08 Téléphone : 01 53 04 53 04 Téléc

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 1../1..

75800 Paris Ce Téléphone : 01	rdex 08 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 93 !	
Juganing	nces pour ce dossier	Cet Imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire
Nº D'ENRE	GISTREMENT NATIONAL	
TITRE DE L'INVENTION (200 caractères Procédé de purification de diameter		0307816
Procédé de	purification de diamines	ou espaces maximum)
LE(S) DEMA RHODIA PO Avenue Ran BP 33 69192 SAIN		ATES
DESIGNE(NT ntilisez un fo Nom Prénoms) EN TANT QU'INVENTE Prmulaire identique et num	JR(S) : (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de trois inventeurs érotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).
renoins		Philippe
Adresse	Rue	140, Route du Buye
Ociété d'anna	Code postal et ville	69390 VERNAISON
om	tenance (facultatif)	TEMANSON
ėnoms		LETOURNEUR
0.10(1)(3	T	DIDIER
Adresse	Rue	23 Bd de la CRoix Rousse
ciété d'appart	Code postal et ville enance (facultatif)	69004 LYON
n a appart	enance (facultatif)	7.1 = 1010
noms		
Adresse	Rue	
	Code postal et ville	
été d'apparte	nance (facultatif)	
E ET SIGNAT (DES) DEMA DU MANDATA	URE(S) NDEUR(S) MRE	
uin 2003	20vio 1070	

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.